JP02152966

Publication litle:			
JP02152966			
Abstract:			
Abstract not available for JP02152966 database - Worldwide	Data supplied	d from the	esp@cenet
Courtesy of http://v3.espacenet.com			

⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 平2-152966

®Int. Cl.⁵	識別記号	庁内整理番号	43公開	平成 2年(1990) 6月12日
C 07 D 215/		8413-4C		
A 61 K 31/	47 ACD AED			
31/	495 ABE			
31/		27.0		
C 07 D 401/ 405/		6742-4 C 6742-4 C		
1007		- 		** 15
		審査請求	未請求。請	青求項の数 1 (全7頁)

69発明の名称 4ーヒドロキシカルポスチリル誘導体

②特 願 昭63-308465

20世 願 昭63(1988)12月5日

個発 明 者 吉 崎 司 郎 兵庫県西宮市松下町7番15-202号

四発 明 者 高井 正 明 徳島県板野郡松茂町広島字南川向62-14

@発 明 者 ミ ド リ 徳島県阿波郡市場町大字大野島字江ノ島37番地の2 阿部

⑫発 明 者 藤 澤 信 孝 徳島県板野郡松茂町中喜来字中瀬西ノ越16-7

大塚製薬株式会社 勿出 顋 人 東京都千代田区神田司町2丁目9番地

個代 理 人 弁理士 三枝 英二 外2名

明細書

発明の名称 4ーヒドロキシカルポスチリル誘導

特許請求の範囲

① 一般式

〔式中R¹は水素原子、低級アルキル基、フェ ニル基又はフェニル低級アルキル基を示す。 Rºは水素原子又は低級アルキル基を示す。 R³は置換基として低級アルコキシ基もしく は複素環基を有することのあるアルキル基、 フェニル環上に低級アルキル基、ハロゲン原 子、低級アルコキシ基もしくはスルファモイ ル基を有することのあるフェニル低級アルキ

ル基又はナフチル低級アルキル基を示す。ま たR²及びR³は両者の結合する窒素原子と 共に複素環基を形成してもよい。)

で表わされる4-ヒドロキシカルボスチリル誘 導体。

発明の詳細な説明

産業上の利用分野

本発明は4~ヒドロキシカルボスチリル誘導体 に関する。

従来の技術

本発明誘導体は文献未記載の新規化合物である。

発明が解決しようとする課題

本発明は後記するように医薬品として有用な化 合物を提供することを目的とする。

課題を解決するための手段

上記目的は、下記一般式(I)で表わされる4 ーヒドロキシカルポスチリル誘導体により達成さ れる。

$$\begin{array}{c}
OH \\
CON < R^2 \\
R^3
\end{array}$$
(I)

【式中R」は水素原子、低級アルキル基、フェニル基、フェニル低級アルキル基を示す。R3は は水素原子又は低級アルキル基を示す。R3は 環接を行って低級アルコキシ基もしくは 投入 フェニル は スルファモイル 基を有する フェニル 低級アルキル 基を有する フェニル 低級アルキル 基を 大 で な で と な で と な で と な で と な で と な で と な で と な で と な に 後 素 原子と 共 に 複 素 原 子 と 共 に 複 素 原 基 を 形 成 し て も よい。)

上記一般式(I)において低級アルキル基としては、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、プチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペ

メチル、(2-ピロリジニル) プチル、(3-ピロリジニル) ヘキシル、ピペリジノエチル、(2-ピペリジル) プロピル、モルホリノペンチル、(3-テトラヒドロフリル) エチル、フルフリル (3-フリル) ヘキシル、(2-ピリジル) エチル、(3-ピリジル) エチル、(3-ピリジル) エチル、(3-ピリジル) エチル、(3-ピリジル) エチル、(4-ピリジル) ものアルコキシ基 もしくは窒素原子をヘテロ原子とする 5~6 員の飽和もしくは不飽和複素 環基又はインドリル基を有する炭素数 1~6 の直鎖もしくは分枝鎖状アルキル基を例示できる。

フェニル環上に低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基もしくはスルファモイル基を有することのあるフェニル低級アルキル基としては、上記例示の無置換フェニル低級アルキル基の他、例えば2ーメチルベンジル、4ーイソプロピルベンジル、4ー(3ーヘキシルフェニル)へキシル、

ンチル、ヘキシル基等の炭素数 1~6の直鎖もしくは分枝鎖状アルキル基を例示できる。

置換基として低級アルコキシ基もしくは複素環基を有することのあるアルキル基としては、上記例示の低級アルキル基を含む無置換アルキル基の他、例えばメトキシメチル、2 - エトキシエチル、3 - プロポキシプロピル、4 - プトキシプチル、5 - ペンチルオキシペンチル、6 - ヘキシルオキシヘキシル、2 - イソプロポキシエチル、2 - エチル・1 - メトキシプチル、(1 - ピロリジニル)

2 、3 、4 ートリメチルベンジル、2 ーフルオロベンジル、3 ークロロベンジル、4 ープロモベンジル、6 ー(2 ーョードフェニル)へキシル、2 ・4 ージクロロベンジル、2 ・4 ・6 ートリクロロベンジル、2 ・メトキシベンジル、4 ー(3 ーイソプロボキシフェニル) フェール、2 ー(3 ・4 ージメトキシフェニル) エチル、3 ー(2 ・3 ・4 ートリメトキシフェニル) アルカーとの直鎖もしくは分枝鎖状アルキル基、ハロゲン原子、炭素数1~6の直鎖もしくは分枝鎖状アルキル基を例示できる。

ナフチル低級アルキル基としては、例えば1-ナフチルメチル、1-(1-ナフチル)エチル、 3-(2-ナフチル)プロビル、2-メチル-3 - (1-ナフチル) アチル、5- (1-ナフチル) ペンチル、6- (1-ナフチル) ヘキシル基等のナフチル基を有する炭素数1~6の直鎖もしくは分枝鎖状アルキル基を例示できる。

また、R² 及びR³ が両者の結合する窒素原子と共に形成し得る複素環基としては、例えばピロリジニル、ピペリジノ、ピペラジニル、モルホリノ基等の上記R² 及びR³ が結合する窒素原子以外に更に窒素原子、酸素原子をヘテロ原子として有することのある5~6員の飽和複素環基を例示できる。

上記一般式(I)で表わされる本発明誘導体は、 新規化合物であり、生体内の重要な代謝経路であるアラキドン酸カスケードによって産生されるロイコトリエンCa(LTCa)、ロイコトリエン Da(LTDa)等に対する拮抗作用を有し、またアラキドン酸5ーリポキシゲナーゼの活性を阻 客してロイコトリエン類の産生を抑制する作用を

水素原子、低級アルキル基、アラルキル基又は 芳香族基を示す。)

本発明誘導体はフェノール性水酸基を有しているので、これに適当な塩基性物質、例えば水酸化

有しており、之等の作用を介して炎症、アレルギー、喘息等の疾患に対する治療効果を奏し得、かかる疾患の治療及び予防剤として医薬品分野において有用である。

上記一般式(I)で表わされる本発明誘導体は、例えば下記反応式(1)で示されるようにカルボスチリルー3ーカルボン酸エステル類とアミン類との脱アルコール縮合反応により製造できる。

反応式(1):

$$\begin{array}{c}
OH \\
COOR^4 \\
HN < R^2 \\
R^1 (I) \\
OH \\
CON < R^2 \\
R^3 \\
NO \\
R^1 (I)
\end{array}$$

〔式中R¹、R²及びR³は前記に同じ。R⁴は

ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化カルシウム 等を常法に従い反応させて薬理的に許容される塩 とすることができ、かかる塩も遊離形態の本発明 誘導体と同様の薬理活性を有しており、本発明に 包含される。

尚、上記脱アルコール縮合反応において出発原料として用いられるカルボスチリルー3ーカルボン酸エステル類(II)は、通常知られている各種の方法、例えば下記反応式(2)及び(3)に示す如き方法により合成できる。

本発明化合物は、通常一般的な医薬製剤の形態 で用いられる。該製剤は通常使用される充塡剤、 增量削、結合削、付湿削、崩壊削、表面活性剂、 滑沢剤等の希釈剤或いは賦形剤を用いて調整され る。この医薬製剤としては各種の形態が治療目的 に応じて選択でき、その代表的なものとして錠剤、 丸剤、散剤、液剤、懸濁剤、乳剤、顆粒剤、カブ セル剤、坐剤、注射剤(液剤、懸濁剤等)、軟膏 削等が挙げられる。錠剤の形態に成形するに際し ては、担体として例えば乳糖、白糖、塩化ナトリ ウム、ブドウ糖、尿素、澱粉、炭酸カルシウム、 カオリン、結晶セルロース、ケイ酸等の賦形剤、 水、エタノール、プロパノール、単シロップ、ア ドウ糖液、澱粉液、ゼラチン溶液、カルポキシメ チルセルロース、セラック、メチルセルロース、 リン酸カリウム、ポリビニルピロリドン等の結合 削、乾燥澱粉、アルギン酸ナトリウム、寒天末、 ラミナラン末、炭酸水素ナトリウム、炭酸カルシ

即ち、上記原料化合物(II)は、例えば上記反応式(2)で示されるるように、イサト酸無水物(IV)と活性メチレン化合物であるジエチルマロネート(V)との脱アルコール縮合反応により得られる(G.H.Coppola et al., J.Heterocyclic Chem., 16,1605(1979)参照)。

また上記反応式(3)に示されるように、カルボスチリルの1位に置換基を有さない4ーヒドロキシカルボスチリルー3ーカルボン酸エステル類(Ⅵ)とアルキルハライド類(Ⅵ)との脱塩酸縮合反応によっても、原料化合物(Ⅱ)を収得できる。

上記各反応により得られる本発明誘導体は、反応終了後、反応系内より、通常の方法により分離精製できる。該分離精製手段としては、例えば沈
汲法、抽出法、再結晶法、カラムクロマトグラフィー等を例示できる。

ウム、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エス テル類、ラウリル硫酸ナトリウム、ステアリン酸 モノグリセリド、澱粉、乳糖等の崩壊剤、白糖、 ステアリン、カカオバター、水素添加油等の崩壊 抑制剤、第4級アンモニウム塩基、ラウリル硫酸 ナトリウム等の吸収促進剤、グリセリン、澱粉等 の保湿剤、澱粉、乳糖、カオリン、ペントナイト、 コロイド状ケイ酸等の吸着剤、精製タルク、ステ アリン酸塩、ホウ酸末、ポリエチレングリコール 等の滑沢剤等を使用できる。更に錠剤は必要に応 じ通常の削皮を施した錠削、例えば糖衣錠、ゼラ チン被包錠、腸溶被錠、フィルムコーティング錠 又は二重錠、多層錠とし得る。丸剤の形態に成形 するに際しては、担体として例えばプドウ糖、乳 趙、澱粉、カカオ脂、硬化植物油、カオリン、タ ルク等の賦形剤、アラビアゴム末、トラガント末、 ゼラチン、エタノール等の結合剤、ラミナラン、 寒天等の崩壊剤等を使用できる。坐剤の形態に成

形するに際しては、担体として例えばポリエチレ ングリコール、カカオ脂、高級アルコール、高級 アルコールのエステル類、ゼラチン、半合成グリ セライド等を使用できる。カプセル剤は常法に従 い通常本発明化合物を上記例示の各種担体と混合 して、硬質ゼラチンカプセル、軟質カプセル等に 充塡して調整される。注射剤としての液剤、乳剤、 懸濁剤等は殺菌され、好ましくは血液と等張とさ れる。之等の形態に成形するに際しては、希釈剤 として例えば水、エチルアルコール、マクロゴー ル、プロピレングリコール、エトキシ化イソステ アリルアルコール、ポリオキシ化イソステアリル アルコール、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪 酸エステル類等を使用できる。尚この場合等強性 の溶液を調整するに充分な量の食塩、ブドウ醇、 グリセリン等を医薬製剤中に含有させてもよく、 また通常の溶解補助剤、緩衝剤、無痛化剤等を添 加してもよい。更に医薬製剤中には必要に応じて

替色剤、保存剤、香料、風味剤、甘味剤等や他の 医薬品をも含有させ得る。ペースト、クリーム及 びゲルの形態に成形するに際しては、希釈剤とし て例えば白色ワセリン、パラフイン、グリセリン、 セルロース誘導体、ポリエチレングリコール、シ リコン、ベントナイト等を使用できる。

上記医薬製剤中に含有させる本発明化合物の量は、特に限定されず広範囲から適宜選択されるが、通常製剤中に1~70重量%とするのがよい。

上記医薬製剤の投与方法は特に制限がなく、各種製剤形態、患者の年齢、性別その他の条件、疾患の程度等に応じて決定される。例えば錠剤、丸剤、液剤、懸濁剤、乳剤、顆粒剤及びカプセル剤は経口投与される。注射剤は単独で又はプドウ糖、アミノ酸等の通常の補液と混合して静脈内投与され、必要に応じて単独で筋肉内、皮内、皮下もしくは腹腔内投与される。坐剤は直腸内投与される。

上記医薬製剤の投与量は、用法、患者の年齢、

性別その他の条件、疾患の程度等により適宜選択されるが、通常有効成分である本発明化合物の量が1日当り体重1kg当り約0.5~20mg程度とするのがよく、該製剤は1日に1~4回に分けて投与することができる。

実 施 例

以下、本発明を更に詳しく説明するため実施例 を挙げる。

実施例 1

4-ヒドロキシー1-メチルカルボスチリルー3-カルボン酸エチルエステル2.5g、0-クロロベンジルアミン1.5m以びキシレン50mを3時間加熱遠流し、濃縮乾固する。析出物を酢酸エチルより再結晶して、N-0-クロロベンジル 4-ヒドロキシー1-メチルカルボスチリルー3-カルボックスアミド2.8gを得る。

融 点:180~182℃

実施例 2

1 - ペンジルー4 - ヒドロキシカルボスチリルー3 - カルボン酸エチルエステル1.65g、2ーピリジルメチルアミンO.7 m及びキシレン50mを、3時間加熱遠流する。反応液を濃縮乾固し、析出物を酢酸エチルー ローヘキサンより再結晶して、N-2-ピリジルメチル 1 - ペンジルー4 - ヒドロキシカルボスチリルー3 - カルボックスアミド1.8gを得る。

融 点:197~199℃

実施例 3~36

実施例1及び2と同様にして、適当な原料を用いて下記第1表に示す本発明誘導体の各々を得た。

第1表には之等各化合物の融点と共に、前記実施例1及び2で得られた化合物をも併記する。

特開平2-152966 (6)

例 No.	R'	-N <r2< th=""><th>融 点 (°C)</th></r2<>	融 点 (°C)
1	СНз	-N-CH ₂	180~ 182
2	CH2-	-N-CH ₂ -N-	197~ 199
3	CH₃	-N-CH₂ (O)	134~ 135
4	СН₃	-NCH2 CH2 N H	81~ 82
5	СН₃	-NCH₂ CH₂ N	80~ 81
6	CH₃	-NCH₂ CH <och₃ H OCH₃</och₃ 	122~

/Ed	1		Т
例 No.	R¹	-N <r2< th=""><th>融 点(℃)</th></r2<>	融 点(℃)
7	CH3	N - CH2- H O CH3	148~
8	CH₃	- N - C H₂	199~ 201
9	CH₃	-N-CH₂ CH₂ NO	121~ 122
10	СН₃	-N-CH2-N	161~ 162
1-1	CH₃	-N-CH2-C€	175~ 176
12	CH₃	-N-CH2 CH2-N-	105~ 106
13	СН₃	CH3 -N-CH - H d(+)	110~ 111
14	СН₃	-N-CH-	178~ 179
15	CH₃	H ₃ C -N-CH ₂ - H	179~ 181

M No.	R۱	-N <r2< th=""><th>融点(℃)</th></r2<>	融点(℃)
16	CH₃	- N - C H ₂ -	162~ 164
17	CH₃	-N-CH2 CH2-	110~ 111
18	СН₃	-N-(CH ₂) ₃ -	89~ 90
19	СН₃	-N-(CH ₂) ₄ -	72~ 73
20	СН₃	-N-CH - H	120~ 121
21	СН₃	-N- (CH₂) 5 CH₃ H	50~ 52
22	CH₃	-NCH2-SO2 NH2	259~ 260
23	н	-N-CH₂- CH₃	61~ 63
24	СН₃	-N <ch₂ ch₃<br="">CH₂ CH₃</ch₂>	104~ 106

Ita			
例 No.	R¹	-N <r2< td=""><td>融 点 (℃)</td></r2<>	融 点 (℃)
25	CH₃	- N N H	310~
26	Н	- N_O	188~ 189
2 7	Н	OCH3 -NCH2 CH2	203~ 205
28		- N - C H₂- H	201~
29		-N CH2 CH2-OCH3 H	149~ 150
30	-CH ₂ -	OH3 -N-CH-	127~ 129
31	-CH ₂	N - CH₂-	144~ 145
32	-CH ₂ -	-N-CH ₂ CH ₂ OCH ₃	147~ 149
33	-CH ₂ CH ₂	-M-CH ₂ CH ₂	106~ 107

例 No.	R١	-N <r2< th=""><th>融 点 (℃)</th></r2<>	融 点 (℃)
3 4	СН₃	-N-CH₂ CH₂ N NH H	131~ 132
3 5	СН₃	-N-CH2 CH2	221~ 223
3 6	CH₃	-N-CH ₂ -N->	160~ 162

次に、本発明化合物につき行なわれたロイコトリエン拮抗作用試験及びその結果を挙げる。

体重250~550gのモルモットを、頭部を一撃して気絶させ、放血致死させる。回腸をタイロード液中に摘出し、2~3cmの回腸切片を取り、37℃のタイロード液を満たした20mのマグヌス管に吊す。腸管の運動をアイソトニックトランデューサー(日本光電社製、TD-112S)を用いて、0.5gの負荷のもとに記録する。約1時間をかけてヒスタミン10⁻⁷~10⁻⁶Mに対す

3…N-2-(2-ピリジル)エチル 4-ヒド ロキシ-1-メチルカルポスチリル-3-カ ルボックスアミド

4 ··· N - 2 - ピペリジノエチル 4 - ピドロキシ - 1 - メチルカルボスチリル - 3 - カルボッ クスアミド

第 2 表

試験化合物No.	ロイコトリエン拮抗活性
	(ID ₅₀ 值)
1	3. $5 \times 10^{-6} M$
2	4. $5 \times 10^{-5} M$
3	3. $0 \times 10^{-5} M$
4	2. 1×10 ⁻⁵ M

上記第2表より、本発明化合物は優れたロイコトリエン拮抗活性を有していることが判る。

(以上)

代理人 弁理士 三 枝 英 二 (公)

る反応を一定とした後、15分間隔でロイコトリエンD』の2ng/心に対する収縮を繰返して測定・する。

試験化合物で10分間前処理した時のロイコト リエンD。による収縮を、上記前処理を行なわなかった時の収縮と比較して、抑制%を算出する。

試験化合物の添加濃度を段階的に増加させて、 同様の試験を繰返し、得られる値より用量一反応 曲線を作成し、該曲線より試験化合物のID₅₀値 を求める。

下記各化合物を試験化合物として用いて行なった上記試験の結果を下記第2表に示す。

(試験化合物)

1…N-0-クロロベンジル 4-ビドロキシー 1-メチルカルボスチリル-3-カルボック スアミド

2…N-ベンジル 1-ベンジル-4-ヒドロキ シカルボスチリル-3-カルボックスアミド

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

02152966 A

(43) Date of publication of application: 12.06.1990

(51) Int. CI

C07D215/56

A61K 31/47,

A61K 31/47, A61K 31/495, A61K 31/535, C07D401/12,

C07D405/12

(21) Application number:

63308465

(71) Applicant:

OTSUKA PHARMACEUT CO LTD

(22) Date of filing:

05.12.1988

(72) Inventor:

YOSHIZAKI SHIRO

TAKAI MASAAKI **ABE MIDORI**

FUJISAWA NOBUTAKA

(54) 4-HYDROXYCARBOSTYRIL DERIVATIVE

(57) Abstract:

NEW MATERIAL: A 4-hydroxycarbostyril derivative expressed by formula I (R1 is H, lower alkyl, phenyl or phenyl-lower alkyl; R2 is H or lower alkyl; R3 is alkyl optionally having lower alkoxy or heterocyclic ring as a substituent group or phenyl-lower alkyl or naphthyllower alkyl optionally having alkyl, halogen, alkoxy or sulfamoyl on the phenyl ring; R2 and R3, together with the adjacent N, may form heterocyclic ring).

EXAMPLE:

N-o-Chlorobenzyl methylcarbostyril-3-carboxamide.

4-hydroxy-1-

USE: A treating and preventive agent for diseases, such as inflammation, allergy or asthma.

PREPARATION: Carbostyril-3-carboxylic acid esters expressed by formula II and amines expressed by formula III are subjected to dealcoholizing condensation reaction to afford the compound expressed by formula I.

COPYRIGHT: (C)1990,JPO&Japio

$$\begin{array}{c}
OH \\
COOR' \\
R' & II
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
CON < R^{2} \\
R' & II
\end{array}$$